

I BUTA KUNTAN KI KUNTAN KU

(43) Internationales Veröffentlichungsdatum 11. Dezember 2003 (11.12.2003)

PCT

(10) Internationale Veröffentlichungsnummer WO 03/102113 A1

(51) Internationale Patentklassifikation7: H01L 51/20, C09K 11/08

C09K 11/80,

PCT/DE03/01749 (21) Internationales Aktenzeichen:

(22) Internationales Anmeldedatum: 28. Mai 2003 (28.05.2003)

Deutsch

(25) Einreichungssprache:

Deutsch

(26) Veröffentlichungssprache: (30) Angaben zur Priorität: 29. Mai 2002 (29.05.2002) DE 102 23 988.6

(71) Anmelder (für alle Bestimmungsstaaten mit Ausnahme von US): OSRAM OPTO SEMICONDUCTORS GMBH [DE/DE]; Wernerwerkstrasse 2, 93040 Regensburg (DE). PATENT-TREUHAND-GESELLSCHAFT FÜR ELEKTRISCHE GLÜHLAMPEN MBH [DE/DE]; Hellabrunner Strasse 1, 81543 München (DE).

- (75) Erfinder/Anmelder (nur für US): JERMANN, Frank [DE/DE]; Rotkäppchenstrasse 98, 81739 München (DE). ROSSNER, Wolfgang [DE/DE]; Dekan-Imminger-Strasse 25, 83607 Holzkirchen (DE). ZACHAU, Martin [DE/DE]; Pfarrer-Unsin-Strasse 17, 82269 [DE/DE]; Geltendorf (DE). ZORNIK, Markus Karl-Marx-Ring 43, 81735 München (DE).
- Anwalt: POKORNY, Gerd; c/o Osram GmbH, Postfach 22 16 34, 80506 München (DE).
- (81) Bestimmungsstaaten (national): DE, JP, US.

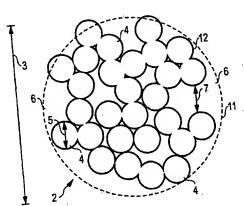
Veröffentlicht:

mit internationalem Recherchenbericht

[Fortsetzung auf der nächsten Seite]

(54) Title: LUMINESCENT POWDER, METHOD FOR PRODUCING THE LUMINESCENT POWDER AND LUMINESCENT BODY PROVIDED WITH LUMINESCENT POWDER

(54) Bezeichnung: LEUCHTSTOFFPULVER, VERFAHREN ZUM HERSTELLEN DES LEUCHTSTOFFPULVERS UND LEUCHTSTOFFKÖRPER MIT DEM LEUCHTSTOFFPULVER



(57) Abstract: The luminescent powder (1) comprises luminescent particles (2) having an average luminescent particle size (3) selected from a range starting from 0.1 ?m, inclusive, to 5.0 ?m, inclusive, and is characterized in that the luminescent particles comprise primary particles (4) having an average primary particle size (5) selected from a range starting from 0.1 ?m, inclusive, to 1.0 ?m, inclusive. The primary particles, which consist of, for example, an yttrium-aluminum garnet (Y₃Al₅O₁₂) doped with cerium, are agglomerated to form the luminescent particles. The method for producing the luminescent power comprises the following steps: a) providing at least one precursor of the primary particles; b) preparing the primary particles from the precursor of the primary particles, and; c) forming the luminescent particles of the luminescent powder from the primary particles. The precursor for Y₃Al₅O₁₂ is, for example, a powder mixture consisting of hydroxides. In order to prepare the precursor, the hydroxides are precipitated out of a sulfuric acid metal-containing solution by adding a basic ammonia solution drop-by-drop. The precipitate is dried and subsequently calcined thereby forming primary particles and simultaneously agglomerating them to form the luminescent particles of the [Fortsetzung auf der nächsten Seite] luminescent powder.

BEST AVAILABLE COPY

WO 03/102113 A1



vor Ablauf der für Änderungen der Ansprüche geltenden Frist; Veröffentlichung wird wiederholt, falls Änderungen eintreffen

Zur Erklärung der Zweibuchstaben-Codes und der anderen Abkürzungen wird auf die Erklärungen ("Guidance Notes on Codes and Abbreviations") am Anfang jeder regulären Ausgabe der PCT-Gazette verwiesen.

(57) Zusammenfassung: Das Leuchtstoffpulver (1) weist Leuchtstoffpartikel (2) mit einer aus dem Bereich von einschliesslich 0,1 μm bis einschliesslich 5,0 μm ausgewählten mittleren Leuchtstoffpartikelgrösse (3) auf und ist dadurch gekennzeichnet, dass die Leuchtstoffpartikel Primärpartikel (4) mit einer aus dem Bereich von einschliesslich 0,1 μm bis einschliesslich 1,0 μm ausgewählten mittleren Primärpartikelgrösse (5) aufweisen. Die Primärpartikel, die beispielsweise aus einem mit Cer dotierten Yttrium-Aluminium-Granat (Y₃Al₃O₁₂) bestehen, sind zu den Leuchtstoffpartikeln agglomeriert. Das Verfahren zum Herstellen des Leuchtstoffpulvers weist folgende Schritte auf: a) Bereitstellen mindestens einer Vorstufe der Primärpartikel, b) Erzeugen der Primärpartikel aus der Vorstufe der Primärpartikel und c) Bilden der Leuchtstoffpartikel des Leuchtstoffpulvers aus den Primärpartikeln. Die Vorstufe für schwefelsauren metallhaltigen Lösung durch eine tropfenweise Zugabe einer basischen Ammoniaklösung gefällt. Der Niederschlag wird getrocknet und anschliessend kalziniert, wobei sich die Primärpartikel bilden und gleichzeitig zu den Leuchtstoffpartikel des Leuchstoffpulvers verklumpem.

1 .

Titel:

Leuchtstoffpulver, Verfahren zum Herstellen des Leuchtstoffpulvers und Leuchtstoffkörper mit dem Leuchtstoffpulver

Technisches Gebiet

Die Erfindung betrifft ein Leuchtstoffpulver, das 10 Leuchtstoffpartikel mit einer aus dem Bereich von einschließlich 0,1 µm bis einschließlich 5,0 µm ausgewählten mittleren Leuchtstoffpartikelgröße aufweist. Daneben wird ein Verfahren zum Herstellen des Leuchtstoffpulvers und ein Leuchtstoffkörper mit dem Leuchtstoffpulver angegeben.

15

Stand der Technik

Ein derartiges Leuchtstoffpulver und ein Verfahren zu dessen Herstellung ist aus I. Matsubara et al., Materials Research bekannt. 217-224 s. (2000), 35 Bulletin 20 mittlere eine weisen Leuchtstoffpartikel Leuchtstoffpartikelgröße von mindestens μm 1 Leuchtstoffpartikel bestehen aus einem mit Chrom dotierten Yttrium-Aluminium-Granat $(Y_3Al_5O_{12})$. Chrom ist beispielsweise zu 0,5 mol % enthalten. Chrom stellt dabei eine optisch 25 absorbiert Chrom dar. Granats des Komponente Anregungslicht und emittiert nach Anregung Emissionslicht (Lumineszenz). Das im Granat enthaltene Chrom kann auch mit Hilfe von Elektronen zur Lumineszenz angeregt werden. So wird das bekannte Leuchtstoffpulver beispielsweise in einem Leuchtschirm (Leuchtstoffkörper) einer Kathodenstrahlröhre 30 eingesetzt.

Das Herstellen des bekannten Leuchtstoffs erfolgt mit Hilfe 35 einer sogenannten heterogenen Fällung. Dazu werden Aluminiumsulfat (Al₂(SO₄)₃)und Harnstoff in destilliertem Wasser gelöst. Die Lösung wird bei einer Temperatur von 80-

90°C für eine Dauer von zwei Stunden kontinuierlich gerührt. Dabei bildet sich ein Niederschlag von Aluminiumhydroxid (Al(OH)₃). Der erhaltene Niederschlag wird mit destilliertem Wasser und Isopropanol gewaschen und bei einer Temperatur von 120°C einen Tag lang getrocknet. Das Aluminiumhydroxid wird in destilliertem Wasser suspendiert. Agglomeratbildung des Aluminiumhydroxidpulvers zu vermeiden, kräftig gerührt und Harnstoff zugegeben. Stöchiometrische Mengen von Yttriumsulfat $(Y_2(SO_4)_3)$ und Chromsulfat $(Cr_2(SO_4)_3)$ werden ebenfalls in destilliertem Wasser gelöst. Danach werden die Suspensionen und die Lösung miteinander vermischt und für eine Stunde auf 80-90°C erhitzt. Der dabei erhaltene Niederschlag destilliertem Wasser und Isopropanol gewaschen, zentrifugiert und bei 120°C über Nacht getrocknet. Abschließend wird das erhaltene Pulver bei 900°C - 1700°C in Gegenwart von Luft zwei Stunden lang kalziniert. Es wird ein mit Chrom dotiertes Yttrium-Aluminium-Granat erhalten, das eine relativ hohe Lumineszenzeffizienz aufweist.

20

35

10

15

Da das mit diesem Verfahren hergestellte Leuchtstoffpulver aus Leuchtstoffpartikeln besteht, die jeweils eine Schicht aufweisen, die einige Zehntel µm dick ist und die nicht zur Lumineszenz beiträgt (tote Schicht), müssen die Leuchtstoffpartikel für die hohe Lumineszenzeffizienz eine 25 Leuchtstoffpartikelgröße von mindestens 1 aufweisen. Ein typischer Durchmesser der Leuchtstoffpartikel beträgt im Durchschnitt 1 μm . Dies bedeutet aber, dass Herstellungsparameter des Verfahrens sehr genau eingestellt werden müssen, damit das resultierende Leuchtstoffpulver die 30 hohe Lumineszenzeffizienz aufweist.

Weitere Verfahren zur Herstellung derartiger Leuchtstoffpulver sind in EP-A 353 926, DE-A 27 39 437, DE-A 29 37 428, US-A 4 180 477 und US-A 4 350 559 beschrieben.

2.5

3

Offenbarung der Erfindung

Aufgabe der vorliegenden Erfindung ist es daher, ein Leuchtstoffpulver mit einer hohen Lumineszenzeffizienz und ein einfaches und effizientes Verfahren dessen Herstellung anzugeben. Eine weitere Aufgabe ist es insbesondere, eine hocheffiziente LED, die Leuchtstoffpulver zur Konversion der Primärstrahlung nützt, bereitzustellen.

Zur Lösung der einen Aufgabe wird ein Leuchtstoffpulver angegeben, das Leuchtstoffpartikel mit einer aus dem Bereich von einschließlich 0,1 μm bis einschließlich 5,0 μm ausgewählten mittleren Leuchtstoffpartikelgröße aufweist. Das Leuchtstoffpulver ist dadurch gekennzeichnet, dass die Leuchtstoffpartikel Primärpartikel mit einer aus dem Bereich von einschließlich 0,1 μm bis einschließlich 1,5 μm ausgewählten mittleren Primärpartikelgröße aufweisen. Insbesondere ist bei der mittleren Leuchtstoffpartikelgröße ein bevorzugter Wert für die Untergrenze 0,2 μm, besonders bevorzugt 0,5 μm. Ein bevorzugter Wert für die Obergrenze ist 1,0 μm.

Zur Lösung der anderen Aufgabe wird ein Verfahren zum Herstellen eines Leuchtstoffpulvers angegeben, das folgende

- Schritte aufweist:

 a) Bereitstellen mindestens einer Vorstufe der Primärpartikel,
- primarpartikei,
 b) Erzeugen der Primärpartikel aus der Vorstufe der
 Primärpartikel und
- 30 c) Bilden der Leuchtstoffpartikel des Leuchtstoffpulvers aus den Primärpartikeln.

Darüber hinaus wird ein Leuchtstoffkörper angegeben, der ein derartiges Leuchtstoffpulver zum Umwandeln eines Anregungslichts in ein Emissionslicht aufweist. Das Emissionslicht, das als Lumineszenz bezeichnet wird, kann sowohl Fluoreszenz als auch Phosphoreszenz umfassen. Der

Leuchtstoffkörper kann dabei nur aus dem Leuchtstoffpulver bestehen. Denkbar ist auch, dass sich das Leuchtstoffpulver in einer für das Anregungs- und Emissionslicht transparenten Matrix des Leuchtstoffkörpers befindet. Ebenso kann das Leuchtstoffpulver als Schicht auf dem Leuchtstoffkörper aufgetragen sein. Der Leuchtstoffkörper ist beispielweise ein LED (Light Emitting Diode)-Konverter oder ein eingangs erwähnter Leuchtschirm einer Kathodenstrahlröhre.

- Es hat sich gezeigt, dass ein Leuchtstoffpulver mit einer 10 sehr hohen Lumineszenzeffizienz erhalten wird, Leuchtstoffpartikel aus kleinen, zur Lumineszenz beitragenden Primärpartikeln gebildet sind. Die Primärpartikel sind in Ausführungsform einer separiert, in einer Ausführungsform im Sinne eines Aggregats fest miteinander 15 verbunden (Sekundärpartikel). Beide Formen können Agglomerate bilden. Im Gegensatz zum bekannten Stand der Technik tritt bei sorgfältiger Primärpartikeldurchmesser nicht das Problem auf, dass die Wahl Leuchtstoffpartikel eine mehr oder weniger dicke tote Schicht 20 aufweisen, die nicht zur Lumineszenzeffizienz beiträgt. Auch die einzelnen Primärpartikel weisen nahezu keine tote Schicht
- 25 Die Leuchtstoffpartikel weisen vorzugsweise eine sphärische (kugelförmige) Gestalt auf.
- In einer besonderen Ausgestaltung bestehen die Leuchtstoffpartikel im Wesentlichen, insbesondere zu mindestens 80 %, nur aus den Primärpartikeln. Dies bedeutet, dass überwiegend keine weiteren, von den Primarpartikeln unterschiedlichen Partikel vorhanden sind.
- Die Primärpartikel tragen entsprechend ihrer Zusammensetzung 35 zur Lumineszenzeffizienz des Leuchtstoffpulvers bei. Die Primärpartikel können dabei voneinander abweichende Zusammensetzungen aufweisen.

25

35

Insbesondere können jetzt die Primärpartikel im Wesentlichen eine einzige Phase bilden. Dies bedeutet, dass die Primärteilchen einheitlich eine besonders erwünschte Zusammensetzung mit den gleichen (photo-)physikalischen Eigenschaften aufweisen.

Beispielsweise könnten bei dem binären System Aluminiumoxid-Yttriumoxid (Al₂O₃-Y₂O₃), im Gegensatz zum Merkmal dieser 10 Weiterbildung der Erfindung, neben der photophysikalisch aktiven Phase Yttrium-Aluminium-Granat weitere, nicht zur Lumineszenzeffizienz beitragende Phasen, die eigentlich unerwünscht sind, vorhanden sein. Solche Phasen weisen beispielsweise die Zusammensetzungen YAlO₃ oder Al₂Y₄O₉ auf. 15 Vorzugsweise weisen die Primärpartikel einen Granat auf. Der Granat weist insbesondere eine Zusammensetzung A₃B₅O₁₂ auf, wobei A und B dreiwertige Metalle sind. Vorzugsweise ist der Granat ein Yttrium-Aluminium-Granat mit der Zusammensetzung Y₃Al₅O₁₂.

Seine Leuchtstoffeigenschaft erhält der Granat dadurch, dass der Granat dotiert ist. Insbesondere weisen daher die Dotierung mit einem mindestens eine Primärteilchen Seltenerdmetall auf. Das Seltenerdmetall ist insbesondere aus der Gruppe Cer und/oder Gadolinium (Gd) und/oder Lanthan (La) und/oder Terbium (Tb) und/oder Praseodym (Pr) und/oder Europium (Eu) ausgewählt. Pr und Eu eignen sich insbesondere auch für die Kodotierung, beispielsweise zusammen mit Ce. beispielsweise Dotierungen, Weitere Übergangsmetalldotierung mit Chrom (Cr), oder Mischungen von Dotierungen sind ebenfalls denkbar.

In einer weiteren besonderen Ausgestaltung weisen die Leuchtstoffpartikel Poren auf mit einer aus dem Bereich von einschließlich 0,1 µm bis einschließlich 1,0 µm ausgewählten mittleren Porengröße. Insbesondere beträgt die mittlere Porengröße etwa 0,5 µm. Dadurch ergibt sich insbesondere eine

Leuchtstoffpartikeldichte der Leuchtstoffpartikel, die aus dem Bereich von einschließlich 40% bis einschließlich 70% einer theoretischen Dichte ausgewählt ist.

Nachfolgend wird bevorzugtes ein Herstellungsverfahren beschrieben. Zum Herstellungsverfahren wird die Vorstufe insbesondere aus der Gruppe Metallhydroxid Metalloxid ausgewählt. Im Fall des Yttrium-Aluminium-Granats und/oder werden beispielsweise Aluminiumhydroxid und Yttriumoxid 10 eingesetzt.

Insbesondere wird zum Bereitstellen der Vorstufe ein chemisches Fällen der Vorstufe aus einer Metallsalzlösung des Metallsalzes durchgeführt.

15

Vorzugsweise wird das Metallsalz aus der Metallhalogenid Gruppe oder Metallsulfat ausgewählt. Metallhalogenid Das ist beispielsweise ein Metallchlorid. Vorzugsweise werden eine saure Metallsalzlösung und zum 20 Fällen ein basisches Fällungsreagenz verwendet. Zur Erzeugung der feinen Primärteilchen wird insbesondere das basische Fällungsreagenz tropfenweise zur sauren Metallsalzlösung oder saure Metallsalzlösung tropfenweise zum basischen Fällungsreagenz gegeben. Insbesondere wird als 25 Metallsalzlösung saure eine schwefelsaure Metallsalzlösung verwendet. Als basisches Fällungsreagenz wird insbesondere eine Ammoniaklösung verwendet. Darunter ist eine Lösung verstehen, bei der direkt Ammoniak Lösungsmittel, beispielsweise Wasser, gelöst ist. Denkbar ist aber auch, dass eine Vorstufe des Ammoniaks im Lösungsmittel 30 gelöst wird unter Freisetzung von Ammoniak. Die Vorstufe ist beispielsweise Harnstoff. Unter Erhitzen des Harnstoffs wird Ammoniak freigesetzt.

In einer weiteren Ausgestaltung wird zum Bereitstellen der Vorstufe nach dem Fällen der Vorstufe ein Reifen der Vorstufe durchgeführt. Während des Reifens kommt es zu verstärktem

Kristallwachstum der Primärpartikel oder zur verstärkten Aggregationsbildung der Primärpartikel zu den Leuchtstoffpartikeln.

- Das Reifen erfolgt insbesondere bei einem ph-Wert von einschließlich 5,5 bis einschließlich 6,5. Das Reifen wird insbesondere bei einer Reifungstemperatur durchgeführt, die aus dem Bereich von einschließlich 20°C bis einschließlich 90°C ausgewählt wird.
- -10 Zum Erzeugen der Primärpartikel und/oder zum Bilden der Kalzinieren ein insbesondere wird Leuchtstoffpartikel es Kalzinierens kann des Während durchgeführt. verstärkten Aggregationsbildung zwischen den Primärpartikeln Kalzinieren wird das kommen. Vorzugsweise 15 Kalzinierungstemperatur durchgeführt, die aus dem Bereich von einschließlich 1200°C bis einschließlich 1700°C ausgewählt wird. Insbesondere beträgt die Kalzinierungstemperatur bis zu 1500°C.
- An das Kalzinieren können sich weitere Verarbeitungsschritte anschließen. Beispielsweise werden die erhaltenen (Roh-) Leuchtstoffpartikel zusätzlich gemahlen.

25 Kurze Beschreibung der Zeichnungen

30

Anhand eines Ausführungsbeispiels und der dazugehörigen Figuren wird die Erfindung im Folgenden näher beschrieben. Die Figuren sind schematisch und stellen keine maßstabsgetreuen Abbildungen dar.

- Figur 1 zeigt schematisch ein Leuchtstoffpartikel, das aus einer Vielzahl von Primärpartikeln besteht;
- 35 Figur 2a bis 2c zeigen jeweils eine REM-Aufnahme eines Leuchtstoffpulvers;

- Figur zeigt einen Leuchtstoffkörper Leuchtstoffpulver (Figur 3a), und konkret eine LED (Figur 3b) mit derartiger Anordnung;
- 5 Figur zeigt ein Verfahren Leuchtstoffpulvers; zum Herstellen
 - Figur zeigt die dem Verfahren zugrunde Reaktionsgleichungen. liegenden

Beste Art zur Ausführung der Erfindung

Das Leuchtstoffpulver 1 besteht aus einer Vielzahl von Leuchtstoffpartikeln (Figuren Leuchtstoffpartikel 2 verfügen über eine sphärische oder 15 zumindest im wesentlichen sphärische Gestalt 11. Insbesondere weicht ein beliebig orientierter Durchmesser nicht mehr als 30 % vom maximalen Durchmesser ab, siehe Figur 1. Der mittlere Leuchtstoffpartikeldurchmesser Leuchtstoffpartikel 20 3 beträgt etwa 3 μm. Leuchtstoffpartikel 2 bestehen jeweils aus einem Aggregat Die einzelnen oder auch Agglomerat 12 einer Vielzahl von Primärpartikeln 4. weisen Primärpartikeldurchmesser 5 von etwa dabei mittlere Leuchtstoffpartikel 2 bestehen im Wesentlichen nur aus den 25 Primärpartikeln 4. Zudem weisen die Leuchtstoffpartikel 2 Poren 6 mit einer mittleren Porengröße 7 von etwa 0,5 μm auf.

Die genannten Partikeldurchmesser werden beispielsweise im 30 Primärpartikel, Durchmessern, als Äquivalentdurchmesser mittels optisch oder bzw. kleineren elektronenmikroskopisch (beispielsweise Partikelbilder und im Falle der Leuchtstoffpartikel, bzw. bei eher größeren Durchmessern, als Äquivalentdurchmesser aus Laserbeugungsmessungen verstanden. In guter Näherung kann dass die beiden

unterschiedlichen

Verfahren zur Erfassung von Äquivalentdurchmessern ähnliche bis identische Ergebnisse bei ein- und derselben Probe liefern, wenn die Pulverproben optimal für die Messung vorbereitet sind.

Die Primärpartikel 4 bestehen aus einem Yttrium-Aluminium-Granat mit der Zusammensetzung Y3Al5O12. Die Primärpartikel 4 sind mit dem Seltenerdmetall Cer dotiert. Cer ist zu 0,5 mol % enthalten. Die Primärpartikel 4 bilden eine einzige Phase mit der genannten Zusammensetzung.

10

15

20

25

Gemäß dem Verfahren zum Herstellen des Leuchtstoffpulvers 1 (Figur 4, 40) wird zunächst eine Vorstufe der Primärpartikel bereitgestellt (Figur 4, 41). Die Vorstufe besteht aus einem Aluminiumhydroxid $(Al(OH)_3)$ Pulvergemisch aus Yttriumhydroxid $(Y(OH)_3)$. Dazu werden Aluminiumhydroxid und konzentrierter in voneinander getrennt Yttriumoxid Schwefelsäure gelöst (Figur 5, 51 und 52). Zur Beschleunigung des Lösens wird die Temperatur erhöht. Die beiden erhaltenen, schwefelsauren Metallsalzlösungen werden filtriert. Es wird beziehungsweise Aluminium jeweils die Konzentration an die Lösungen werden Weiteren Im bestimmt. Yttrium Messungen stöchiometrischen benötigten entsprechend der Fällen ein vermischt. Danach wird miteinander entsprechenden Hydroxide mit einer basischen Ammoniaklösung durchgeführt (Figur 5, 53). Die Ammoniaklösung besteht aus in destilliertem Wasser gelösten Ammoniak (NH_3). Zum Fällen wird die Ammoniaklösung tropfenweise zur schwefelsauren Lösung der Metallsalze zugegeben. Der dabei erhaltene Niederschlag wird mit 10°C kaltem, destilliertem Wasser gewaschen. Da eine bestimmte Menge an Aluminium durch das Wasser ausgewaschen schwefelsauren der Mischung der bei ist wird, dass Aluminium im achten, Metallsalzlösungen darauf zu Überschuss zugeführt wird. Der Niederschlag wird filtriert und bei 150°C für zehn Stunden getrocknet. Des Weiteren wird Gegenwart Niederschlags in Kalzinieren des Formiergas, das zu 95 vol% aus Stickstoff (N_2) und 5 vol% 35 Wasserstoff (H_2) besteht, durchgeführt (Figur 5, 54). Das

sind .

Kalzinieren erfolgt bei 1200°C für eine Dauer von etwa zwei Stunden. Beim Kalzinieren werden die Primärpartikel aus der Vorstufe gebildet (Figur 4, 42). Gleichzeitig werden die des Leuchtstoffpulvers Agglomerieren der Primärpartikel gebildet (Figur 4, 43). Es Leuchtstoffpulver Lumineszenzeffizienz erhalten. mit einer

Das Leuchtstoffpulver 1 wird in einem Leuchtstoffkörper 10 10 eingesetzt (Figur 3a in schematischer Darstellung). Leuchtstoffkörper 10 meint vor allem ein leuchtstoffhaltiges Gerät wie insbesondere eine Konversions-LED. Derartige LEDs sind auch unter dem Begriff LUKOLED bekannt. Mit Hilfe des Leuchtstoffpulvers 1 wird Anregungslicht 8, also Licht (oder auch kurzwellige Strahlung), das primär von einem Chip emittiert wird, zum Teil oder vollständig in Emissionslicht (Lumineszenz) 9 überführt. Diese Lumineszenz wird oft auch Sekundäremission genannt.

Ein konkretes Beispiel eines Leuchtstoffkörpers ist der 20 Einsatz des Leuchtstoffpulvers in einer weißen, oder auch zusammen mit beispielhafte Aufbau einer derartigen Lichtquelle ist in einem explizit gezeigt. Die Lichtquelle Halbleiterbauelement (Chip 1) des Typs InGaN mit einer Peak-25 Emissionswellenlänge von 460 nm (blau) mit einem ersten und elektrischen Anschluss lichtundurchlässiges Grundgehäuse 12,13, das in ein Ausnehmung 19 eingebettet ist. Einer der Anschlüsse 13 ist Bereich einer über einen Bonddraht 14 mit dem Chip 15 verbunden. Die Ausnehmung hat eine Wand 17, die als Reflektor für die blaue Primärstrahlung des Chips 15 dient. Die Ausnehmung 19 ist mit einer Vergussmasse 25 gefüllt, die als Hauptbestandteile ein Silikongießharz (oder auch Epoxidgießharz) (80 bis 90 Gew.-%) und Leuchtstoffpigmente 16 35 (weniger als 15 Gew.-%) enthält. Weitere geringe Anteile entfallen u.a. Methylether und Aerosil. Leuchtstoffpigmente Die

30

gelbemittierender YAG:Ce gemäß der vorliegenden Erfindung oder eine Mischung aus zwei (oder auch mehr) Pigmenten, die grün und rot emittieren. Beispielsweise ist ein geeigneter grün emittierender Leuchtstoff ein Ce-dotierter Yttriumgranat, der neben Al auch Anteile an Ga und/oder Sc am Gitterplatz für Beispiel Aluminiums enthält. Ein des emittierenden Leuchtstoff ist ein Eu-haltiges Nitrid. In beiden Fällen mischt sich das Sekundärlicht des Leuchtstoffs mit dem Primarlicht des Chips zu weiß. Eine farbige LED wird beispielsweise durch Verwendung eines YAG: Eu als Leuchtstoff für die Anregung durch einen UV-emittierenden Chip erzielt.

besonders durch gezeigt, Überraschend hat sich dass sorgfältige Wahl der Partikelgröße d50 des Leuchtstoffs besondere Vorteile bei Konversions-LEDs erzielt werden können. Eine 15 hohe Effizienz lässt insbesondere im Bereich zwischen 0,2 und 1,0 μm mittlerer Partikelgröße d_{50} beobachten. Dabei wird bewusst eine möglichst hohe Streuung in Kauf genommen, in Abkehr von bisherigen Vorstellungen, während gleichzeitig das Verhältnis Absorption: Streuung erhöht wird. Ideal ist die 20 Wahl von d_{50} in der Nähe der maximalen Streuung, bezogen auf die primär einfallende Strahlung. In der Praxis haben sich auch noch Abweichungen von bis zu 20 % gut bewährt. 50 % liefern häufig immer Abweichungen bis zu zufriedenstellende Ergebnisse. Grundsätzlich lässt sich damit 25 hoher Absorption des vor die primäre LED mit Strahlungsquelle angebrachten Leuchtstoffs erzielen.

Figur 6a zeigt beispielhaft, dass bei vielen Leuchtstoffen die Streuung zu kleineren Partikeldurchmessern unter 1 µm hin zunimmt. Sie kann sich typisch bis um einen Faktor 5 erhöhen. Dies erlaubt eine perfekte Homogenisierung der insgesamt abgegebenen Strahlung, was vor allem bei Mischlicht-LEDs von besonderer Bedeutung ist. Damit ist gemeint, dass die primäre Strahlung der LED nicht vollständig konvertiert wird, sondern 35 selbst noch zur effektiv genutzten Strahlung direkt beiträgt. Ein konkretes Beispiel ist ein primär blau emittierender

Chip, der zusammen mit einem gelb emittierenden Leuchtstoff verwendet wird. beide Strahlungsarten kommen dann unterschiedlichen Raumbereichen. Um diesen Eindruck verwischen, mussten bisher sogar extra streuende Füllpartikel zu dem Verguss beigefügt werden, was zum einen aufwendig ist, 5 zum anderen die Effizienz eher mindert. Insbesondere ist dieser Aufbau von Bedeutung, wenn mehr als ein Leuchtstoff ur teilweisen Konversion genutzt wird, also beispielsweise bei einem System mit blauer Primärstrahlung, das teilweise von 10 einem grünen und teilweise von einem roten Leuchtstoff konvertiert wird, im Sinne einer auf dem RGB-Mischungsprinzip basierten weißen LED. Typische maximale Streuungen treten bei 0,2 bis $0,5~\mu\text{m}$ auf. dabei erhöht sich die Streuintensität um einen typischen Faktor 2 bis 5 gegenüber einem Wert von 1,5 μm . dessen Wert ändert sich zu hohen Durchmessern hin (2 bis 15 5 μm) kaum mehr.

Figur 6b zeigt beispielhaft, dass die Absorption zu kleineren Partikeldurchmessern D hin zunimmt und ein mehr oder minder ausgeprägtes Maximum bei etwa 0,1 bis 0,3 μm durchläuft. Die 20 Absorption ist hier teilweise mehr als 5 mal größer als bei etwa 2 μm und mindestens doppelt so groß wie bei $1\mu m$. Wählt die Partikelgröße in man diesem Bereich, steigt Verhältnis Absorption:Streuung zu kleineren Partikeldurchmessern hin 25 von 2µm bis hinab zu 0,2 µm kontinuierlich an. Das bedeutet eine Reduzierung Streuverlust und eine erhöhte Effizienz. Zwar nimmt man u.U. dabei die erhöhte Streuung in Kauf, es ergibt sich damit aber eine hocheffiziente LED mit homogenem Abstrahlungsverhalten. 30 Die höhere Streuung führt zu einer besseren und homogeneren Indikatrix von blau/gelb.

Ansprüche:

5

1. Leuchtstoffpulver (1), das Leuchtstoffpartikel (2) mit einer aus dem Bereich von einschließlich 0,1 μm, insbesondere 0,5 μm, bis einschließlich 5,0 μm (3) ausgewählten mittleren Leuchtstoffpartikelgröße aufweist,

dadurch gekennzeichnet, dass

- die Leuchtstoffpartikel (2) Primärpartikel (4) mit einer aus dem Bereich von einschließlich 0,1 µm bis einschließlich 1,0 µm ausgewählten mittleren Primärpartikelgröße (5) aufweisen.
- Leuchtstoffpulver nach Anspruch 1, bei dem die
 Leuchtstoffpartikel eine sphärische oder im wesentlichen sphärische Gestalt aufweisen.
 - 3. Leuchtstoffpulver nach Anspruch 1 oder 2, bei dem die Leuchtstoffpartikel (2) im Wesentlichen nur aus den Primärpartikeln (4) bestehen.
 - 4. Leuchtstoffpulver nach einem der Ansprüche 1 bis 3, bei dem die Primärpartikel (4) im wesentlichen eine einzige Phase bilden.

25

20

- 5. Leuchtstoffpulver nach einem der Ansprüche 1 bis 4, bei dem die Primärpartikel (4) einen Granat aufweisen.
- 6. Leuchtstoffpulver nach Anspruch 5, bei dem der Granat eine Zusammensetzung $A_3B_5O_{12}$ aufweist, wobei A und B dreiwertige Metalle sind, insbesondere ist A mindestens eines der Elemente Y, Gd, La, Tb, und B mindestens eines der Elemente Al, Ga, In.
- 35 7. Leuchtstoffpulver nach Anspruch 6, bei dem die Zusammensetzung Y₃Al₅O₁₂ ist.

- 8. Leuchtstoffpulver nach einem der Ansprüche 1 bis 7, bei dem die Primärpartikel (4) mindestens eine Dotierung mit einem Seltenerdmetall aufweisen.
- 5 9. Leuchtstoffpulver nach Anspruch 8, bei dem das Seltenerdmetall aus der Gruppe Cer und/oder Gd und/oder La und/oder Tb und/oder Pr und/oder Eu ausgewählt ist.
- 10. Leuchtstoffpulver nach einem der Ansprüche 1 bis 9, bei dem die Leuchtstoffpartikel (2) Poren (6) aufweisen mit einer aus dem Bereich von einschließlich 0,1 μm bis einschließlich 1,0 μm ausgewählten mittleren Porengröße (7).
- 15 11. Leuchtstoffpulver nach Anspruch 10, bei dem die mittlere Porengröße (7) etwa 0,5 µm beträgt.
- 12. Leuchtstoffpulver nach einem der Ansprüche 1 bis 11, bei dem die Leuchtstoffpartikel (2) eine aus dem Bereich von einschließlich 40% bis einschließlich 70% einer theoretischen Dichte ausgewählte Leuchtstoffpartikeldichte aufweisen.
- 13. Verfahren zum Herstellen eines Leuchtstoffpulvers nach 25 einem der Ansprüche 1 bis 12 mit den folgenden Schritten:
 - a) Bereitstellen zumindest einer Vorstufe der Primärpartikel,
- b) Erzeugen der Primärpartikel aus der Vorstufe der 30 Primärpartikel und
 - c) Bilden der Leuchtstoffpartikel des Leuchtstoffpulvers aus den Primärpartikeln.
- Verfahren nach Anspruch 13, wobei die Vorstufe aus der
 Gruppe Metallhydroxid und/oder Metalloxid ausgewählt wird.

PCT/DE03/01749

WO 03/102113

15

15. Verfahren nach Anspruch 13 oder 14, wobei zum Bereitstellen der Vorstufe ein chemisches Fällen der Vorstufe aus einer Metallsalzlösung eines Metallsalzes durchgeführt wird.

5

- 16. Verfahren nach Anspruch 15, wobei das Metallsalz aus der Gruppe Metallhalogenid und/oder Metallsulfat ausgewählt wird.
- 10 17. Verfahren nach Anspruch 15 oder 16, wobei eine saure Metallsalzlösung und zum Fällen ein basisches Fällungsreagenz verwendet werden.
- 18. Verfahren nach Anspruch 17, wobei das basische Fällungsreagenz tropfenweise zur sauren Metallsalzlösung oder die saure Metallsalzlösung tropfenweise zum basischen Fällungsreagenz gegeben wird.
- 19. Verfahren nach Anspruch 17 oder 18, wobei als saure
 20 Metallsalzlösung eine schwefelsaure Metallsalzlösung
 verwendet wird.
 - 20. Verfahren nach einem der Ansprüche 17 bis 19, wobei als basisches Fällungsreagenz eine Ammoniaklösung verwendet wird.
 - 21. Verfahren nach einem der Ansprüche 15 bis 20, wobei zum Bereitstellen der Vorstufe nach dem Fällen der Vorstufe ein Reifen der Vorstufe durchgeführt wird.

30

25

- 22. Verfahren nach Anspruch 21, wobei das Reifen bei einem pH-Wert von einschließlich 5,5 bis einschließlich 6,5 durchgeführt wird.
- 35 23. Verfahren nach Anspruch 21 oder 22, wobei das Reifen bei einer Reifungstemperatur durchgeführt wird, die aus dem

25

Bereich von einschließlich 20°C bis einschließlich 90°C

- 24. Verfahren nach einem der Ansprüche 13 bis 23, wobei zum Erzeugen der Primärpartikel und/oder zum Bilden der 5 Leuchtstoffpartikel ein Kalzinieren durchgeführt wird.
- Verfahren nach Anspruch 24, wobei das Kalzinieren bei einer Kalzinierungstemperatur durchgeführt wird, die aus dem Bereich von einschließlich 1200°C bis einschließlich 10 1700°C ausgewählt wird.
- 26. Leuchtstoffkörper (10) mit einem Leuchtstoffpulver (1). nach einem der Ansprüche 1 bis 12 zum Umwandeln eines Anregungslichts (8) in ein Emissionslicht (9). 15
 - Leuchtstoffkörper nach Anspruch gekennzeichnet, 26, dadurch dass der Leuchtstoffkörper Konversions-LED ist. eine
 - Konversions-LED, mit einem Chip, der primäre Strahlung Wellenlänge, Peakemissionswellenlänge von 430 bis 490 nm, emittiert, insbesondere und mindestens einem Leuchtstoff, der zumindest einen Teil der primären Strahlung absorbiert und bei einer anderen Wellenlänge als Sekundärstrahlung emittiert, dadurch gekennzeichnet, dass die mittlere Partikelgröße d_{50} des Leuchtstoffs im Bereich 0,2 bis 1,0 μ m liegt.
- 30 Konversions-LED nach Anspruch gekennzeichnet, dass die mittlere Partikelgröße d_{50} im Bereich des größten Maximums der Absorption der primären Strahlung liegt, höchstens höchstens 20 %, von diesem abweicht. um 50 욯, bevorzugt 35
 - Konversions-LED nach Anspruch gekennzeichnet, dass der Chip blaue Strahlung emittiert, dadurch

die von mindestens einem Leuchtstoff teilweise absorbiert wird, der diese Strahlung in längerwellige Strahlung umwandelt, insbesondere so dass die LED weiß emittiert.

5

FIG 1

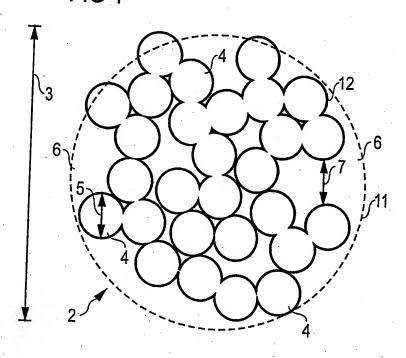


FIG 3 a 10 9

FIG 2A

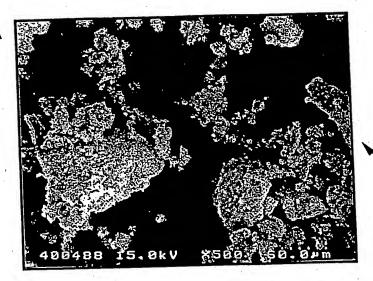


FIG 2B

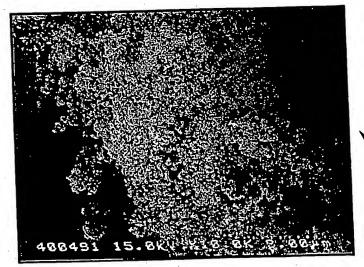
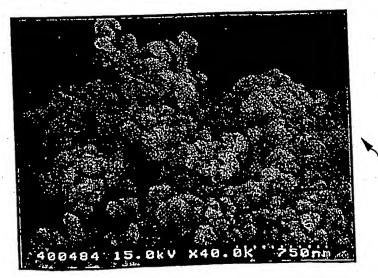


FIG 2C



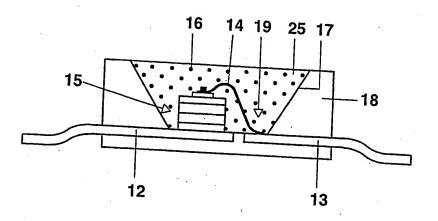


FIG. 3b

FIG 4

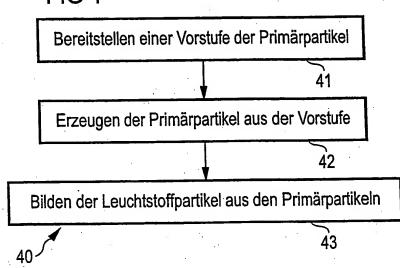


FIG 5

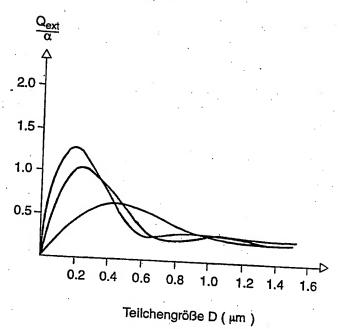
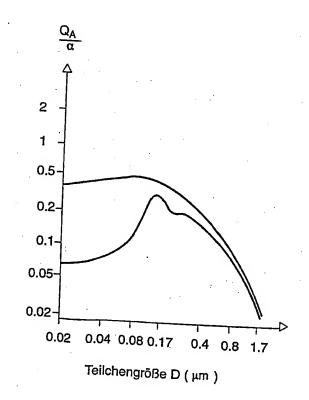


FIG. 6a



INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Internal Application No
PCT/DE 03/01749

A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER
IPC 7 C09K11/80 H01L51/20 C09K11/08 According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC B. FIELDS SEARCHED Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols) IPC 7 CO9K HO1L Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practical, search terms used) EPO-Internal, PAJ, WPI Data C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT Relevant to daim No. Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages Category 9 1-7, PATENT ABSTRACTS OF JAPAN 13-26 vol. 2002, no. 02, 2 April 2002 (2002-04-02) & JP 2001 270775 A (NATIONAL INSTITUTE FOR MATERIALS SCIENCE) 2 October 2001 (2001-10-02) abstract 1,13 EP 1 217 057 A (SUMITOMO CHEMICAL CO) P,A 26 June 2002 (2002-06-26) the whole document Patent family members are listed in annex. Further documents are listed in the continuation of box C. *T* later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the Special categories of cited documents: "A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance invention *X* document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone "E" earlier document but published on or after the international filing date document which may throw doubts on priority claim(s) or which is clied to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified) document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the extra combination being obvious to a person skilled in the extra combination being obvious to a person skilled in the extra combination being obvious to a person skilled in the extra combination being obvious to a person skilled in the extra combination of the ex *O* document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed *&* document member of the same patent family Date of mailing of the International search report Date of the actual completion of the international search 02/10/2003 23 September 2003 Authorized officer Name and mailing address of the ISA European Patent Office, P.B. 5818 Patentlaan 2 NL - 2280 HV Rijswijk Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl, Fax: (+31-70) 340-3016 Drouot-Onillon, M-C.

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Internal al Application No
PCT/DE 03/01749

C.(Continu	ation) DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT	PCT/DE 03	3/01749	
Category •	Citation of document, with Indication, where appropriate, of the relevant passages			
	oraller, of the relevant passages		Relevant to claim No.	
A	DATABASE WPI			
	Section Ch. Week 200225	•	1-7,13	
	Derwent Publications Ltd., London, GB; Class E33, AN 2002-311230			
	XP002255354			
	& JP 2002 029742 A (DATECHT KTOTHE			
Ī		•		
-	abstract (2002-01-29)			
ł				
	*	•		
	·			
[
1			·	
0				
		i		
	0			
			,	
1.	*			
.				
.				
		ĺ		
		ł		
		ļ		
		8		
.				
			•	
	·		· · · ·	
			* . *	
	*			
	<i>y</i>			
	*			
	•			
		1.	*	
1				
	ntlinustion of second sheet) (July 1992)	1	•	

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Internal al Application No PCT/DE 03/01749

Patent document cited in search report		Publication date	Patent family member(s)	Publication date
JP 2001270775	A	02-10-2001	NONE	
EP 1217057	A	26-06-2002	JP 2002194346 A CN 1362466 A EP 1217057 A2 US 2002088963 A1	10-07-2002 07-08-2002 26-06-2002 11-07-2002
JP 2002029742	Α	29-01-2002	NONE	·

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

PCT/DE 03/01749

A. KLAS	SIFIZIERUNG DES ANMELDUNGSGEGENSTANDES C09K11/80 H01L51/20 C09K1		PCT/DE 03	3/01749
114 /	CO9K11/80 H01L51/20 C09K1	1/08		
Nach der	Mamalanalan Data ut			
B. RECH	nternationalen Patentklassifikation (IPK) oder nach der nationale ERCHIERTE GEBIETE	n Klassifikation und der IPK		
Recherchi	erter Mindestprüfstoff (Klassifikation			
IPK 7	CO9K H01L	symbole)		
	· ·			
Recherchie	rte aber nicht zum Mindestprüfstoff gehörende Veröffentlichunge	10 Come 14 - 17		A.
		ni, soweit diese unter die rechei	rchierten Gebiete	fallen
Während d	er internationalen Recherche konsultierte elektroalent R			
EPO-In	er internationalen Recherche konsultierte elektronische Datenbar ternal, PAJ, WPI Data	nk (Name der Datenbank und e	vtl. verwendete S	Suchbegriffe)
	, wil bata			•
CALCINE		*	•	
Kategorie*	SENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN			
IOBOILE.	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter An	gabe der in Betracht kommende	en Telle	Data A
X				Betr. Anspruch Nr.
`	PATENT ABSTRACTS OF JAPAN Bd. 2002, Nr. 02,			
	4. AUCTL 2002 (2002-04-00)			1-7, 13-26
	COLCOUR Z/O//S & (NATIONAL TAIL	STITUTE FOR		** ZU
		SITIUIE FOR		
	2. Oktober 2001 (2001-10-02) Zusammenfassung		İ	
		:		
, А	EP 1 217 057 A (SUMITOMO CHEMICA	M CON		٠.
		12 (0)	1.	1,13
*	das ganze Dokument	•	. 1	
	*		l	
	•	-/		
J		•		
		•		*
j	,			
Í		•		
		•		
Weitere entnehi	Veröffentlichungen sind der Fortsetzung von Feld C zu/	V Cinha A		
esondere K	alegorien von engegebenen V- 24	X Siehe Anhang Palent	•	•
aber nicht	als besonders bedeuteern Stand der Technik definiert.	 T' Spätere Veröffentlichung, oder dem Prioritätsdatum Anmeldung nicht kollidiert 	die nach dem inte	ernationalen Anmeldedatum
älteres Dol Anmelded	rument, das jedoch erst am oder nach dem internationalen			rden ist und mit der n Verständnis des der r der ihr zugrundellegenden
Veröffentlic	hung, die geeignet ist, einen Priores	"X" Veröffentlichung von h		der illi zugrundellegenden
anderen in	zu lassen, oder durch die das Veröffentlichungsdatum einer in Becherchenbericht genannten Veröffentlichungsdatum einer in aus einem anderen besonderen Grund angegeben ist (wie hung, die sich auf eine mündliche Offenbarung	kann allein aufgrund diese erfinderischer Tätigkeit be	ruhend hetracht	y die beanspruchte Erfindung g nicht als neu oder auf
ausgeführ Veröffentlich) hung die sich euf eine sich	"Y" Veröffentlichung von beson	derer Bedeutung	: die beansnamhte Erindus
Veröffentlic	gung, eine Ausstellung oder andere Maßnahmen bozieht	Veröffentlichungen die	illichung mit eine	r oder mehreren anderen
uem beans	pruchten Prioritätsdatum veröffentlicht	diese verbinding für einer	Eachmann - L	"induity Depretating Mild filled
iii ues Abso	hlusses der internationalen Recherche	*& Veröffentlichung, die Mitglie Absendedatum des interna	ea derselben Pat	entfamilie ist
23.	September 2003		wonaten Hechen	Thenberichts
		02/10/2003		*
2 110d O	IISCHIII der Internationalen Dest			
	nschrift der Internationalen Recherchenbehörde Europäisches Patentamt P.B. sete Detection	Bevollmächtigter Bedienste	eter	
į	Europäisches Patentami, P.B. 5818 Patentiaan 2 **L - 2280 HV Rijswijk	Bevollmächtigter Bedienste	eter	

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Internal Pales Aktenzeichen
PCT/DE 03/01749

tegorie°	ng) ALS WESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht komme	Betr. Anspruch Nr.	
	DATABASE WPI Section Ch, Week 200235 Derwent Publications Ltd., London, GB; Class E33, AN 2002-311230 XP002255354 & JP 2002 029742 A (DAIICHI KIGENSO KAGAKU KOGYO KK) 29. Januar 2002 (2002-01-29) Zusammenfassung		1-7,13
			••
,			
	4		~
		•	
4 .			
			8
			·
•		·	
		•	

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Internal Lites Aktenzeichen
PCT/DE 03/01749

L- D				,
im Recherchenbericht Ingeführtes Patentdokumer	nt	Datum der Veröffentlichung	Mitglied(er) der Patentfamilie	Datum der Veröffentlichung
JP 2001270775	Α	02-10-2001	KEINE	
EP 1217057	A _.	26-06-2002	JP 2002194346 A CN 1362466 A EP 1217057 A2 US 2002088963 A1	10-07-2002 07-08-2002 26-06-2002 11-07-2002
JP 2002029742	A	29-01-2002	KEINE	

This Page is Inserted by IFW Indexing and Scanning Operations and is not part of the Official Record

BEST AVAILABLE IMAGES

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images include but are not limited to the items checked:

| BLACK BORDERS
| IMAGE CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
| FADED TEXT OR DRAWING
| BLURRED OR ILLEGIBLE TEXT OR DRAWING
| SKEWED/SLANTED IMAGES
| COLOR OR BLACK AND WHITE PHOTOGRAPHS
| GRAY SCALE DOCUMENTS
| LINES OR MARKS ON ORIGINAL DOCUMENT
| REFERENCE(S) OR EXHIBIT(S) SUBMITTED ARE POOR QUALITY

IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

☐ OTHER:

As rescanning these documents will not correct the image problems checked, please do not report these problems to the IFW Image Problem Mailbox.

THIS PAGE BLANK (USPTO)